DIALOG(R) File 351: Derwent WPI (c) 2003 Thomson Derwent. All rts. reserv.

008293731 **Image available**
WPI Acc No: 1990-180732/199024

XRAM Acc No: C90-078441 XRPX Acc No: N90-140447

Hole transporting cpd. capable of forming thin films - for use in photoconductors and electroluminescent devices has high hole transport mobility

Patent Assignee: NIPPON MITSUBISHI OIL CORP (MISQ); NIPPON OIL KK (NIOC); SHIKATANI Y (SHIK-I)

Inventor: KATAOKA N; KURODA N; MATSUURA K; SHIKATANI Y

Number of Countries: 006 Number of Patents: 006

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week	
EP 372979	A	19900613	EP 89312802	A	19891208	199024	В
CA 2004880	A	19900609				199034	
JP 2282263	A	19901119	JP 89222840	A	19890831	199101	
JP 2282264	A	19901119	JP 89317962	A	19890831	199101	
US 5116708	A	19920526	US 89447649	A	19891208	199224	
CA 2004880	C	20010213	CA 2004880	A	19891207	200112	

Priority Applications (No Type Date): JP 89222840 A 19890831; JP 88309940 A 19881209; JP 89317962 A 19890831

Cited Patents: 1.Jnl.Ref; A3...9044; EP 52961; NoSR.Pub

Patent Details:

Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes

EP 372979 A

Designated States (Regional): DE FR GB

US 5116708 A 8 G03G-005/087 CA 2004880 C E C08G-073/02

Abstract (Basic): EP 372979 A

A hole transporting cpd. of formula (I) is new. R1-5 = H or a 1-20C hydrocarbon residue; Ar1-2 = a divalent hydrocarbon residue; l = 0 or more; m = 1 or more; and n = 2 or more.

Also claimed are (i) a photoconductor contg. the cpd. (I), and (ii) an electroluminescent device contg. the cpd. (I).

The cpd. (I) is prepd. by the polycondensation of cpds. (V) and (VI) R4COR5 (VI).

USE/ADVANTAGE - The cpd. (I) is a thermoplastic resin which is solvent - soluble and is malted on heating. It is mouldable and can be formed into thin films of uniform thickness without using a polymer binder. As a result it gives a layer with high hole transport efficiency. (11pp)

Abstract (Equivalent): US 5116708 A

Hole transporting material comprises an aniline deriv. of formula (I), where R1-R5 are each H or 1-20C hydrocarbon gp.; Ar1 and Ar2 are each a divalent hydrocarbon gp.; lambda is at least 0; m is at least 1 and n is at least 2. Cpd. (I) is pref. prped. by polycondensation of a cpd. of formula (5) and a cpd. of formula R4COR5 (6). The hole transporting material is in the form of a thin film. USE/ADVANTAGE - For an electroluminescent device. The material has good hole transporting ability and processability.

Title Terms: HOLE; TRANSPORT; COMPOUND; CAPABLE; FORMING; THIN; FILM; PHOTOCONDUCTOR; ELECTROLUMINESCENT; DEVICE; HIGH; HOLE; TRANSPORT; MOBILE

Derwent Class: A26; A85; E14; G08; L03; P84; S06; U14; X12 International Patent Class (Main): C08G-073/02; G03G-005/087 International Patent Class (Additional): C07C-211/54; H01B-001/12; H05B-033/26 File Segment: CPI; EPI; EngPI Manual Codes (CPI/A-N): A05-J08; A12-L05B; E07-A01; E07-D04B; E10-B01A2; E10-B01A3; G06-F03A; L03-A02D; L03-C04; L03-G05B Manual Codes (EPI/S-X): S06-A01A1; U14-J; X12-D01C Plasdoc Codes (KS): 0015 0016 0037 0206 0211 0224 0226 0231 1276 1278 1503 1510 1517 1545 1559 1566 3123 1719 1745 1747 2043 2064 2152 2172 2318 2378 2382 2386 2394 2396 2427 2439 2507 2513 2551 2555 2560 2575 2585 2589 2654 2718 2728 3278 2808 Polymer Fragment Codes (PF): *001* 014 02& 04- 05& 075 080 139 14- 151 157 163 174 178 179 180 183 184 185 191 206 262 293 316 332 344 346 355 398 402 405 408 409 417 419 42- 427 431 435 437 44& 47& 477 506 509 512 516 518 532 537 546 55& 57& 575 583 589 596 623 627 658 659 681 689 694 724 725 726 Chemical Fragment Codes (M3): *01* C216 C316 D011 D012 D013 D019 D021 D022 D023 D029 D210 D299 D400 D499 D711 D799 D810 D899 E100 E112 E199 E400 E499 E510 E599 E600 E699 F012 F019 F111 F199 F431 F499 G010 G011 G012 G013 G015 G016 G019 G020 G021 G022 G029 G040 G100 G112 G113 G221 G299 G331 G430 H1 H102 H103 H142 H143 H342 H343 H542 H543 H602 H642 H643 J522 J523 J562 J563 K441 K499 L951 L999 M1 M111 M112 M113 M119 M121 M122 M123 M124 M125 M126 M129 M132 M135 M139 M143 M149 M150 M210 M211 M212 M213 M214 M215 M216 M220 M221 M222 M223 M224 M225 M226 M231 M232 M233 M240 M272 M273 M280 M282 M283 M311 M312 M313 M314 M315 M316 M322 M323 M331 M333 M340 M342 M373 M392 M393 M412 M413 M414 M510 M512 M513 M520 M522 M523 M533 M540 M710 M903 Q346 Q454 R043 05257

Ring Index Numbers: 05257

Derwent Registry Numbers: 0247-U; 0273-U

⑩ 公 開 特 許 公 報(A) 平2-282263

@Int. Cl. 5 G 03 G 5/07 識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成2年(1990)11月19日

C 08 G H 01 B

NTC

6906-2H 8830-4 J

審査請求 未請求 請求項の数 3 (全9頁)

60発明の名称 ホール輸送材料

> 願 平1-222840 ②特

D

22出 頭 平1(1989)8月31日

優先権主張

饱発 明 者 裕

神奈川県川崎市中原区小杉町2-228

個発 明 者

岡 片

直 紀 神奈川県川崎市中原区新城中町17-25 神奈川県横浜市神奈川区白幡上町185-2

 \mathbf{H} @発 明 者 個発 明

行 雄

東京都大田区東雪谷2-22-18

勿出 願 人 日本石油株式会社

東京都港区西新橋1丁目3番12号

911 理人 弁理士 斉藤 武彦

外1名

明細書の浄書(内容に変更なし)

1. [発明の名称]

ホール輸送材料

- 2. [特許請求の範囲]
- (1) 下記一般式 (1) で表わされる化合物からなるホール輸 送材料。

$$\frac{\left(\left(\begin{array}{c} R^{2} \\ \downarrow \\ N \end{array}\right) - \left(Ar^{1} - N \right) - \left(Ar^{2}\right) - Ar^{2}\right) - R^{4}}{\left(\begin{array}{c} R^{4} \\ \downarrow \\ R^{5} \end{array}\right)} \qquad (1)$$

(式中、R1、R2、R3、R4 および R5 はそれぞれ水素 または炭素数1~20の炭化水素残基を示し、それぞれ 同一でも異なつてもよく、

Arl および Ar2 は それぞれ 2 価の芳香族炭化水素残 基を示し、

4は0以上、mは1以上、nは2以上の整数を示す)

(2) 下記一般式(1)で表わされる化合物からなる光導電性 材料。

$$\frac{\left(\left(\begin{array}{c} R^{2} \\ \downarrow \\ N \end{array}\right) - \left(Ar^{1} - N \right) - \left(Ar^{2} \right) - Ar^{2} \right) - R^{4}}{\left(Ar^{2} - N \right) - \left(Ar^{2} \right) - R^{4}} \qquad (1)$$

(式中、R¹、R²、R³、R⁴ および R⁵ はそれぞれ水素ま たは炭素数1~20の炭化水素残基を示し、それぞれ同 -でも異なつてもよく、

Arl および Ar2 はそれぞれ 2 価の芳香族炭化水素残 基を示し、

とは0以上、mは1以上、nは2以上の整数を示す)

(3) 下記一般式(1)で表わされる化合物からなるエレクト ロルミネツセントデバイス用ホール輸送材料。

$$\begin{array}{c}
\begin{pmatrix}
R^2 \\ \downarrow \\ -N \\ -(Ar^1 - N \\ -N \\ -(Ar^2) \\ -(R^5) \\ -(R^$$

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^6 は それぞれ水素 または炭素数 $1\sim 2$ 0 の炭化水素残素を示し、それぞれ 同一でも異なつてもよく、

Ar¹ および Ar² はそれぞれ 2 価の芳香族炭化水聚残 基を示し、

2は0以上、mは1以上、nは2以上の整数を示す) 2 [発明の詳細な説明]

〔産業上の利用分野〕

本発明は新規なホール輸送材料に関する。

[従来技術および発明が解決しようとする課題]

エレクトロニクス分野の発展により、各種エレクトロニ クスデバイスを作成する上で、電子もしくはホール (正孔) のいずれか一方の電荷キャリアのみを効率良く輸送できる 材料が求められている。

ホールのみを高効率で輸送するホール輸送材は、電子写

- 3 -

オキサジアゾール誘導体、インドリン誘導体、カルバゾー ル誘導体などの各種の低分子兼有機化合物がその代表例と して挙げられる。

これらの各種 O P C はそれ自体が低分子量化合物である ため、成形不可能であり、感光体に要求される大面積化も 不可能であるため、例えば、ポリカーポネートの様な透明 な高分子量重合体をマトリンクスポリマーとしてその中に 混合、分散させることにより O P C 感光体を觀劇してきた。

とのため、マトリックスポリマー中のOPC含有濃度には制約があり、高濃度になるとマトリックス中における
OPCの均一な分散性が低下し、OPCを高濃度で使用することが困難であつた。したがつて、OPC感光体中におけるキャリア輸送能力にも限界が生じ、高いキャリア輸送能力を達成することができない等の問題点があり、すぐれた光導電性を有したOPCの開発が領まれていた。

真感光体として現在広く用いられており、さらに有機エレクトロルミネツセントデバイスへの応用が期待されている。

例えば有機光導電性材料(Organic Photoconductor、OPCと略称する)は、近年、電子写真などへの応用を中心に感光体材料として急速に注目をあびてきている。

OPCは感光体として用いた場合、感光体中のキャリア 輸送材としての役割を果たすものである。

OPCは加工性における利点を持つていること、デバイス化が容易なこと、さらには覚荷の受容性および保持性の良さ、コスト面の有利さなど数多くの特徴を備えていることから単なる無機材料を用いた総光体の代替のみならず、新しい性能を有したOPC感光体の開発に向け精力的に研究が行なわれている。

従来、OPCとしては、各種の有機光導電性化合物が公知であり、トリフエニルアミン誘導体、ピラブリン誘導体、

-4-

また、エレクトロルミネツセントデバイス(BLD)は 大面積化可能な面状発光体として古くから注目されてきた。 近年、OA機器の普及と小型軽量化に伴い、表示装置とし て液晶デイスプレイが広く採用されるようになり、そのパ ツクライトとしてBLDへの期待が高まつている。

ELDは薄型、軽量の面状発光体であり、画面のチラッキがなく、視野角が広く、低消費電力である等の特徴を有しているが、従来から実用化されているELDは、衝突励起型といわれる発光機構で作動するために、200 V前後の高い交流駆動電圧が必要となり、しかも発光効率が低く、低輝度であるという欠点があつた。

C. W. Tang (Appl. Phys. Letl. 51 (12)、913 (1987)) らは従来の発光機構と異なる注入型の有機 薄膜 E L Dを試作し、これまでの交流電圧駆動の衝突励起型 E L Dの欠点を克服できることを示した。注入型 E L D

は、基本的には電子注入電極とホール注入電極との間に発 光層をはさんだサンドイツチ構造となつているが、C.W. Tangらは、発光層とホール注入電極との間に、さらに丁 リールアミン系の有機ホール輸送層を蒸着することにより 設け、また電子注入電極としては仕事関数の小さい Mg 等 の金属を用いることにより、数10V程度の低い直流電圧 で駆動でき、発光ダイオード並の高輝度の発光を実現でき ることを示した。直流低電圧駆動で高輝度の有機薄膜 ELD を作成するための重要を構成要素は、有機ホール輸送層で あることは明らかであり、実用化レベルの、より高性能な ELDを得るためには、ホールの輸送能力が高く、均一か ら薄膜化容易なホール輸送材が求められている。特に工業 的に大面積のELDを作成するには、膜厚が一定でピンホ ール等の欠陥がない信頼性の高いホール輸送材薄膜を形成 することが必要となるが、従来用いられている蒸着等の手

- 7 -

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^5 はそれぞれ水素または炭素数 $1\sim20$ の炭化水素残基を示し、それぞれ同一でも異なつてもよく、

Ar¹ および Ar² はそれぞれ 2 価の芳香族炭化水素残基 を示し、

2は0以上、mは1以上、nは2以上の整数を示す) また、本発明は、下記一般式(1)で表わされる化合物か 5なる光導電性材料に関し、

$$\begin{array}{c|c}
R^2 & R^3 \\
-N & Ar^1 - N \\
R^1 & R^5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R^4 & C \\
C & R^5 \\
R^5 & R^5
\end{array}$$
(1)

(式中、 R^3 、 R^3 、 R^3 、 R^4 および R^5 は それぞれ水素または炭素数 $1\sim 20$ の炭化水素残基を示し、それぞれ同一でも異なつてもよく、

Arl および Ar² はそれぞれ2個の芳香族炭化水素残基

法ではこれらの要求を満足しているとはいえない。

とのように、従来のホール輸送材料には種々の問題点が 存在していたのである。

[課題を解決するための手段]

以上の問題点を解決すべく鋭意検討した結果、本発明者 らは驚くべきことに、下記の一般式を有する高分子量重合 体が著しくすぐれたホール輸送能と加工性を有すること、 すなわち、従来のOPCならびにELD用ホール輸送材に 代表されるホール移動材料の問題点を一気に解決した新規 な高分子量ホール輸送材料を見出し本発明を完成するに至 つたものである。

すなわち、本発明は、下配一般式(1)で表わされる化合物からなるホール輸送材料に関する。

$$\begin{array}{c}
\begin{pmatrix}
R^2 \\
N \\
-\begin{pmatrix}
Ar^1 - N
\end{pmatrix}_{\mathcal{L}} & Ar^2
\end{pmatrix}_{m} & \begin{pmatrix}
R^4 \\
C \\
R^5
\end{pmatrix}_{n}
\end{array}$$
(1)

を示し、

∠は0以上、mは1以上、nは2以上の整数を示す) さらに、本発明は、下配一般式(1)で表わされる化合物 からなるエレクトロルミネツセントデバイス用ホール移動 材料に関する。

$$\begin{array}{c}
R^{2} \\
\downarrow \\
N \\
-\left(Ar^{1} - N\right) \\
\downarrow \\
R^{1}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{4} \\
\downarrow \\
R^{5}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{4} \\
\downarrow \\
R^{5}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
1 \\
\downarrow \\
R^{5}
\end{array}$$

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^5 は それぞれ水素 または炭素数 $1\sim 2$ 0 の炭化水素残基を示し、それぞれ同 一でも異なつてもよく、

Ar¹ および Ar² けそれぞれ 2 価の芳香族炭化水業残基 を示し、

2は0以上、mは1以上、nは2以上の整数を示す) 以下、本発明を詳述する。 本発明でいりホール正孔輸送材料とは、電荷キャリアの うち主としてホールのみを輸送しりる材料をいり。

本発明はホール輸送材料は、一般式 (1) からなることを 特徴とする。

一般式(1)で表わされる化合物において、R¹、R²、R³、R³、R⁴ および R⁵ は、 それぞれ水素または炭素数1~20、好ましくは1~12の炭化水素残基を示すものである。R¹、R²、R³、R⁴ および R⁵ は互いに同一でも異なつてもよい。具体的には、R¹、R²、R³ としては 特に、メチル基、エチル基、n-プロピル基、i-プロピル基、n-ブチル基、i-ブチル基、n・ペキシル基等のアルキル基、また、メトキシフエニル基、エトキシフエニル基などのアルコキシフエニル基、トリル基、エチルフエニル基等のアルキルフエニル基、フエニル基などの各種のアリール基、アラルキル基およびその誘導体等に例示される炭化水素残器または

-11-

(R1 は一般式(1)と同様)

で示される官能港、例えば、p-フェニレン基、m-フェニレン基、p-ビフェニレン港、メチル-p-フェニレン基、メトキシ-p-フェニレン基、メトキシ-p-フェニレン基、メチル-m-フェニレン基、メチル-m-フェニレン基等の各種のフェニレン基をよびその誘導体であることが好ましい。

また Ar²としては、前配一式(2)、(3)および(4)で示される各種のフェニレン基およびその誘導体に加え、1,5 - 又は 2,7 - ナフチレン花、1,4 - 、1,5 - 又は 2,6 - アントラキノニレン基、2,4 - 又は 2,7 - フルオレノニレン基、

Hであることが望ましく、R⁴、R⁵ としては、特にメチル

蒸、エチル蒸、n - プロピル蒸、i - プロピル蒸、n - ブ

チル蒸、1 - ブチル蒸、n - ヘキシル基等のアルキル基、
また、メトキシフエニル基、エトキシフエニル基のアルコ
キシフエニル基、トリル基、エチルフエニル基等のアルキ
ルフエニル基、フエニル基、クロロフエニル蒸、ニトロフ
エニル基等の各種のアリール蒸、アラルキル基およびその

誘導体、フリル基、ピリジル基等に例示される炭化水素残

基またはHであることが望ましい。

また、一般式(1)で表わされる化合物におけるAr¹、Ar² は、2価の芳香族炭化水素残蒸を示すものであり、Ar¹と Ar²は同一でもまた異なつてもよい。具体的にはAr¹とし ては、一般式(2)、(3)、(4)

$$- \bigvee_{\mathbb{R}^1}$$
 (2)

-12-

2,7 - フルオレニレン基、ピレニレン基、2,7 - フェナントラキノニレン基、2,7 - (9 - ジンアノメチレン)フルオレノニレン基、ジベンゾトロボンジイル基、ジンアノメチレンジベンゾトロボンジイル基、ペンズアントロニレン基等に例示される2 価の単環式又は縮合多環式芳香族炭化水素残基、また、2 - フェニルベンゾオキサゾールジイル基、2 - フェニルベングオキサゾールジイル基、カルバゾールジイル基、2 - フェニルベングチアゾールジイル基、2 - フェニルベングチアゾールジイル基、9 - アクリドンジイル基、キサントンジイル基、フェノキサジンジイル基などの2 価の複素環基等に例示される2 価のへテロ原子含有縮合複素環式芳香族炭化水素残基であることが望ましい。

∠は0以上の整数であり、通常0~50、好ましくは0

~10、さらに好ましくは0~5である。mは1以上であり通常1~50、好ましくは1~30である。nは2以上、通常2~1000、好ましくは20~200であり、実質的に級状構造を有するものである。(1)式の両末端は特に特定されないが通常、核関換水業である。

とれらの一般式(1)で表わされる化合物は、通常一般式(5)で表わされる化合物と一般式(6)で表わされる化合物またはその重合体とを重縮合させることによつて製造されるが、製造法は何ら限定されるものではない。

 $R^4 CO R^5$ (6)

(R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、Ar¹、Ar²、4、m については一般式(1)と同様である)

-15-

は一20℃から使用した溶媒の沸点、反応時間は10分か ら100時間、好ましくは1時間から50時間で反応を行 うことができる。

なお、これらのN,N'-ジフエニル - p - フエニレンジアミン系化合物のうち代表的なものとしては、N,N'-ジメチル - N,N'-ジフエニル - p - フエニレンジアミン、N,N'-ジエチル - N,N'-ジフエニル - p - フエニレンジアミン、N,N'-ジプロピル - N,N'-ジフエニル - p - フエニレンジアミンンではなどを挙げることができる。

また、N,N'-ジフエニル・p-フエニレンジアミン系化 合物以外の一般式(5)で表わされる化合物も常法により製 適されるものであり、例えば遅移金属触媒の存在下、芳香 族アミン類と芳香族ヒドロキン化合物を有機溶媒中で反応 させる方法、フタール酸エステルを原料として用いる方法 などが挙げられ、これらの具体的方法としては、特開昭 一般式(5)で聚わされる化合物としては、N,N'- ジフエニル-p-フエニレンジアミン系化合物、N-フエニル-N'-(4-フエニルアミノ)フエニル-p-フエニレンジアミン系化合物などが例示される。

一般式(5)で表わされる化合物のうち、mが2以上のものは通常、一般式(5)で表わされるm=1の場合の化合物をマンガン化合物、第2鉄塩等の酸化剤を用いた酸化カップリング反応または電解酸化重合等の方法を用いることにより製造される。例えば、一般式(5)で表わされる化合物がm≥2のN,N'-ジフエニル-p-フエニレンジアミン系化合物の場合、N,N'-ジフエニル-p-フエニレンジアミンを、エタノール、アセトン、アセトニトリル、エーテル、ベンゼンなどの溶媒中で、塩化第2鉄を触媒として酸化カップリング反応により製造することができる。

このときの反応温度は-50℃から100℃、好ましく

-16-

5 5 - 3 8 3 1 1号、Journal of polymer Science
Part C 2 2 p.4 5 1 (1968)等に記載されている。
一般式(6)で表わされる化合物としては、例えばアルデ
ヒド、アルデヒドの重合体、ケトン等の各種のカルボニル
化合物が例示される。

アルデヒドのうち代表的なものとしては、ホルムアルデヒド、アセトアルデヒド、プロピオンアルデヒド、ブチルアルデヒド、ベンズアルデヒド、アクリルアルデヒド、シンナムアルデヒド、アニスアルデヒド、ニコチンアルデヒド、ニトロペンズアルデヒド、クロロベンズアルデヒド、フルフラールなどを挙げることができる。

また、アルデヒドの重合体とは、一般式(6)で表わされるアルデヒドを濃厚溶液にして自己縮合させたり、酸触媒の存在下で縮合させて得られる重合体を表わし、該重合体は本発明の共重合体を合成する際の反応条件下で容易に加

水分解してアルデヒド単價体を生成するものを裂わす。代 表的なものとしては、ホルムアルデヒドの重合体であるパ ラホルムアルデヒド、アセトアルデヒドの三量体であるパ ラアルデヒドなどが挙げられる。

ケトンとしては例えばアセトン、エチルメチルケトン、

ジエチルケトン、シクロへキシルアセトン等があげられる。
一般式(5)で表わされる化合物と一般式(6)で表わされ
る化合物との重縮合は両者が可溶な有機溶媒中で0で~
200での温度で酸またはアルカリ触媒を用いて行うこと
ができる。酸触媒の例としては硫酸、塩酸、リン酸、過塩
素酸、五酸化二リン等の無機酸、ギ酸、酢酸、プロピオン酸、メタンスルホン酸、p・トルエンスルホン酸等の有機酸を挙げることができる。これらの酸触媒は単独で用いて
もまた二種以上を併用してもよい。また、好ましい有機溶
剤の例としてはエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジ

-19-

は、それ自体が成形加工性に富んでいるため、サブミクロンオーダーの厚さの均一薄膜の作成が可能であり、またマトリックスポリマーを必要としないため、従来のこの種のホール輸送材料に比べ極めて高いホール輸送能を有するものである。本発明のホール輸送材料は各種の用途に応用可能であり、例えば電子写真感光体材料に代表される光導電性材料や、あるいはELD用ホール輸送材料として好適であり、それ自体で大面積が可能でかつ高ホール輸送能を示すすぐれた特性を得ることができる。

〔 実施例 〕

以下、本発明を実施例により具体的に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

爽施例 1.

オキサン等のエーテル類、クロロホルム、ジクロロメタン、 クロロベンゼン等のハロゲン化炭化水素類、ニトロベンゼ ン等のニトロ化合物、アセトニトリル、プロピレンカーボ ネート、ジメチルホルムアミド、N-メチルビロリドンな どが挙げられる。反応時間は1分ないし500時間、好ま しくは5分ないし200時間の範囲で適宜選ぶことができ る。

本発明においては、かくして得られる一般式(I)で表わされる化合物は、密媒に可密で、かつ加熱により溶融させるととが可能な熱可塑性樹脂であつて、加工性に優れており任意の形状の各種の成形体とすることができ、しかも成形体の機械的強度も高い特長を有すること、また一般式(I)で表わされる化合物は高いホール(正孔)輸送能力をもあわせて有することを見出した。したがつて、本発明における一般式(1)で表わされる化合物を用いたホール輸送材料

-20-

を入れニトロベンゼン15 ml、酢酸6 mlを加えて溶解させた後、硫酸120 μl、プロピオンアルデヒド250 μl を加えて50℃で攪拌しながら140時間反応させた。反応溶液を NaOH 30 mlを含むエタノール300 mlにあけ、赤褐色の沈殿物を口過し、エタノール、蒸留水で洗浄した後乾燥して0.859の赤褐色粉末を得た。得られた粉末の「H-NMR、IR(第1図)を測定したところ下記の構造を有することが判明した。

 1 H-NMR (C₅D₆): (ppm) $6.82\sim7.20$ (m), 3.65 (m), 2.97 (m), 2.02 (m), 0.92 (t)

1,3 7.4, 1 2 8.4, 1 2 2.6, 1 1 8.6, 5 1.8,
4 0.4, 2 8.9, 1 2.9

得られたポリマーをクロロホルムに溶解した後、キャスト法により銅板上にポリマーフイルムを形成し、タイム・オブ・フライト法(TOF法)を用いて電荷キャリアー移動度を測定したところ、10^{~6} cm²/v・sec のホール移動度を示した。

寒施例 2.

実施例1 においてN,N'-ジメチル・N,N'-ジフエニル・p - フエニレンジアミンのかわりにN,N'-ジトリル・N,N'・ジフエニル・p - フエニレンジアミン1.5 gを用いたことを除いては、同様の操作により、反応を行つたところ、1.1 gの淡灰白色の粉末を得か。実施例1 と同様にして、TOF法により、電荷キャリアー移動度を測定したところ10-4 cm²/v・sec を得た。

-23-

実施例1と同様にして質荷キャリアー移動胺を測定したところ、10⁻⁴ cm²/マ・sec のホール移動度を示した。
 実施例4.

契施例3 において反応時間を 4 時間から 8 時間に変えた ことを除いては、同様の操作により、反応を行つたところ、 2.6 9 の白色粉末を得た、得られた粉末のG P C 溶出曲線 のピークトップ分子損は約3 3,000、重合度約100で あつた。

(契施例1と同様に配荷キャリアー移動度を測定したところ10⁻⁴ cm²/v・sec を得た。

[発明の効果]

夹施例 3.

窒素関換された100 配三ツロフラスコにN-トリルジフエニルアミン259を入れニトロベンゼン20 配を加えて溶解させた後、p-トルエンスルホン酸40 m、パラアルデヒド0.6 配を加えて80 でで4時間反応させた。反応液をエタノール300 配にあけ、灰白色の洗験物をロ過し、エタノール、蒸留水で洗浄した後、さらにクロロホルムーエタノール系で再洗酸により精製、乾燥して269の白色粉末を得た。得られた粉末のGPC測定の結果、溶出曲線のピークトップ分子量約9,000(重合底約31)の高分子量体であつた。また、「H-NMR、13C-NMR(第2図)、IRを測定したところ下記の構造を有することが判明した。

-24-

本発明の光導電性材料はそれ自体が成形自在であり、かつ、成形体の枠械的強度にもすぐれ、しかも高いホール輸送能などのすぐれた特性を有する。

4. [図面の簡単な説明]

第1図は実施例1で得た共頂合体の赤外吸収スペクトル 図を示す。

第2図は実施例3で得た共重合体の「C-NMRスペクトル図を示す。

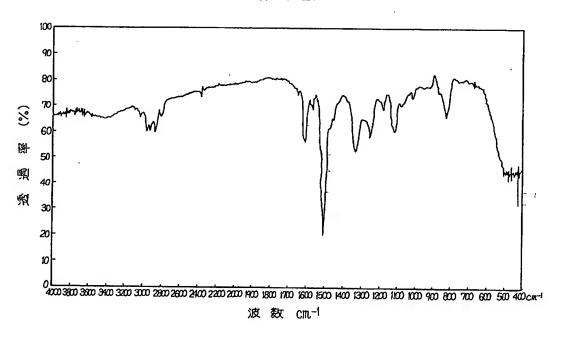
特許出願人 日本石油株式会社

代理人 弁理士 斉 膨 武 彦

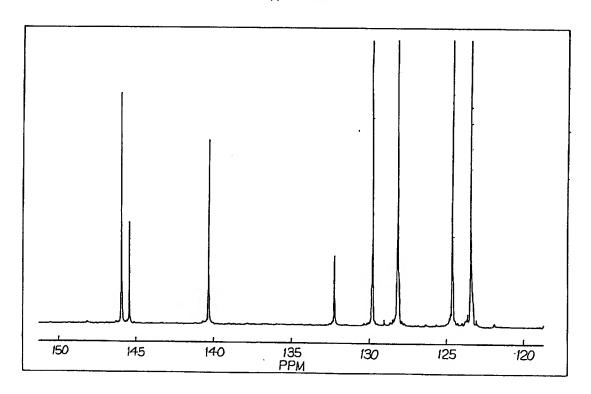
川瀬良市

図面の浄書 (内容に変更なし)

第1図



第2図



手 統 補 正 告

平成1年9月27日

特許庁長官 吉 田 文 毅 殿

1.事件の表示

平成1年特許願第222840号

2. 発明の名称

ホール輸送材料

3.補正をする者

事件との関係 特許出願人

名称 (4 4 4) 日本石油株式会社

4.代 理 人

107

住所 東京都港区赤坂1丁目1番18号 赤坂大成ビル (電話582-7161)

氏名 弁理士 (7175) 斉 藤 武 彦

5.補正の対象

、願書に添付の手書き明細書及び図面の浄書

6. 補正の内容

別棋のなり、但し明細書及び図面の内容の補上は

				* * * *	•
				÷.	i
	.4.			4	
	÷				
<i>r.</i>					
		į			5 ,
			•		